الامتحان الموحد المحلي لنيل شهادة السلك الإعدادي دورة يناير 2013	مادة العلوم الفيزيائية	عناصر الإجابة

التمرين	عناصر الإجابة	سلم التنقيط
الأول	1) - مسامية – أوكسيد الحديد III – أكسدة – الرطب . - نواة – شحنة – إلكترونات – سحابة . 2) ❖ خطأ . ❖ صحيح . ❖ خطأ . ❖ صحيح . 3) أوكسيد الألومنيوم × × $(Al^{3+} + 3Cl^{-})$ أيون الحديدII × × $(Na^{+} + Cl^{-})$ محلول الصودا × × Al_2O_3 محلول كلورور الصوديوم × × Fe^{2+} × $(Na^{+} + OH^{-})$ 4) أ- أربعة أمثلة لمواد عضوية . ب- حسب قانون انحفاظ الذرات ، بما أن النواتج تتكون من ذرات الكربون C و الهيدروجين H فإن المتفاعلات أيضا تتكون من نفس الأنواع ، و بالتالي تتكون المواد العضوية من ذرات الكربون C و من ذرات الهيدروجين H .	4 × 0.25 ن 4 × 0.25 ن 0.5 ن 0.5 ن 0.5 ن 0.5 ن 4 × 0.5 ن 4 × 0.25 ن 0.5 ن + 0.5 ن
الثاني	**الجزء الأول :** 1) أ – 13 إلكترونا . ب - 13 e- ج - 13 e + 2) أ – Al^{3+} ب - 3 e+ **الجزء الثاني :** 1) صنف المحلول حمضي ، لأن له PH < 7 . 2) – اسم الغاز : ثنائي الهيدروجين - صيغته : H_2 3) أ – اسم الأيون : أيون الألومنيوم - اسم الراسب : هيدروكسيد الألومنيوم ب – معادلة الترسيب : $Al^{3+} + 3\,OH^{-} \longrightarrow Al(OH)_3$ 4) $6\,H^{+} + 2\,Al \longrightarrow 3\,H_2 + 2\,Al^{3+}$ 5) لا ، لأن عصير البرتقال محلول حمضي ، والمحلول الحمضي يتفاعل مع الألومنيوم .	0.5 ن + 0.5 ن + 0.5 ن 0.5 ن + 0.5 ن 0.5 ن + 0.5 ن 0.5 ن + 0.5 ن 0.5 ن + 0.5 ن 1.5 ن 0.5 ن + 0.5 ن 0.5 ن + 0.5 ن
الثالث	1) إضافة محلول نترات الفضة إلى أنبوب اختبار يحتوي على ماء جافيل و ملاحظة تكون راسب أبيض يسود تحت تأثير الضوء . - إنشاء تبيانة التجربة . 2) ذكر طريقتين عمليتين للتخلص من النفايات دون الإضرار بالصحة والبيئة .	1 ن 1 ن 1 ن